

**בחן בפיזיקה – אנרגיית חום**

**בسطה ב'**

**תיקוד**

**בלשאלה 34 בקורס**

**הטסהה לדישוב אנרגיית חום**

$$E_Q = C \cdot m \cdot \Delta T$$

- C – חום סגול של מים הוא 4200 ג'אל לק"ג למעלה צליזוט.  
 C – חום סגול של אלומיניום הוא 910 ג'אל לק"ג למעלה צליזוט.

4. זיממד בסיר מים שמסתם 3 קילוגרם. טמפרטורת המים עלייה מ-25 מעלות צליזוט ל-45 מעלות צליזוט. חשבו כמה אנרגיית חום נספה למיין.  
 החום הסגול של המים הוא 4200 ג'אל לקילוגרם למעלה.

.5

- מסת סיד אלומיניום הוא 1 קולוגרם ומסת המים שבתוכו היא 2 קילוגרם. חשבו את אנרגיית החום שיש להוסף לסיד עם המים כדי להעלות את הטמפרטורה מ-25 ל-75 מעלות צליזוט.  
 יש להשב בפרד את כמות אנרגיית החום שנטסה למים ואת זו שנטסה לסיד: לאזרז מקחן תברך את שתי נמצאות אנרגיית החום.)

.6

- 2 ספכלים מאותו החומר השופפים לאור השימוש. מסתו של ספכל אחד היא 150 קילוגרם ושל הספכל השני – 40 קילוגרם. כתזאה מהחשיפה, עליה הטמפרטורה של כל אחד מלהם ב- 20 מעלות צליזוט. איך ספכל יכול יותר אנרגיית חום? סבירו.